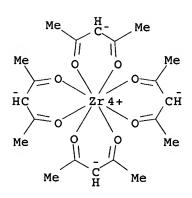
```
1987:577290 CAPLUS
AN
DN
    107:177290
ED
    Entered STN: 14 Nov 1987
    Epoxy resin compositions
TT
    Hirai, Hisashi; Fujeda, Shinetsu; Yoshizumi, Akira
TN
PΑ
    Toshiba Corp., Japan
    Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 8 pp.
SO
    CODEN: JKXXAF
DT
    Patent
    Japanese
LA
IC
    ICM C08G059-18
     ICS C08G063-00
CC
    37-6 (Plastics Manufacture and Processing)
FAN.CNT 1
    PATENT NO.
                        KIND
                              DATE
                                         APPLICATION NO. DATE
                        ----
     -----
                              -----
                                          -----
                                                                ------
    JP 62074919
                        A2
                               19870406 JP 1985-214611 19850930
PΙ
PRAI JP 1985-214611
                               19850930
CLASS
             CLASS PATENT FAMILY CLASSIFICATION CODES
 PATENT NO.
               _____
 -----
               ICM
                       C08G059-18
 JP 62074919
                ICS
                       C08G063-00
                IPCI
                       C08G0059-18 [ICM, 4]; C08G0059-00 [ICM, 4, C*];
                       C08G0063-00 [ICS,4]
                       C08G0059-00 [I,C*]; C08G0059-18 [I,A]; C08G0063-00
                IPCR
                       [I,A]; C08G0063-00 [I,C*]
AB
    Compns. with controllable curing times comprise epoxy resins, polymers
     containing isocyanate groups blocked by silanols with Si-bonded aryl groups,
     and organometallic compds. A solution (resistant to gelling for >3 mo)
    prepared by heating 98 g Epikote 828 and 2 g Al tris(acetylacetonate) at
     85° was mixed (5 parts) with 6 parts bisphenol A and 5 parts solution
    (resistant to gelling for >3 mo) prepared by heating 97 g Epikote 828 and 6
    g Ph3SiOH-blocked polyisocyanate (TDI-trimethylolpropane copolymer) at
     80°, giving a composition having gel time >500, 30, and 16 s at 120,
     180, and 200°, resp.
ST
    epoxy resin curing control; aluminum acetylacetonate curing epoxy; silanol
    blocking isocyanate curing epoxy; crosslinking control epoxy;
    phenylsilanol blocking isocyanate
IT
    Epoxy resins, uses and miscellaneous
    RL: USES (Uses)
        (curing of, control of, catalysts and blocked polyisocyanates for)
IT
    Crosslinking
        (of epoxy resins, control of, catalysts and blocked isocyanates for)
IT
    Crosslinking catalysts
        (thermal, metal acetylacetonates, for epoxy resins)
IT
    13963-57-0 <u>175</u>01-44-9 17501-79-0 21679-31-2
    RL: CAT (Catalyst use); USES (Uses)
        (catalysts, for controlled curing of epoxy resin)
IT
    80-05-7, Bisphenol A, uses and miscellaneous 80-09-1. Bisphenol
    S_ 101-77-9
                   101-80-4, Diaminodiphenyl ether 7354-64-5 27133-91-1
    RL: USES (Uses)
        (curing by, of epoxy resin, control of)
TT
    25068-38-6
    RL: USES (Uses)
        (curing of, control of, catalysts and blocked isocyanates for)
IT
    77-99-6D, polymers with isocyanates, reaction products with
    triphenylsilanol 791-31-1D, Triphenylsilanol, reaction products with
    polyisocyanates
                      26471-62-5D, polymers with polyols, reaction products
    with triphenylsilanol
    RL: USES (Uses)
        (epoxy resins containing, for controlled curing)
```

```
RN
     17501-44-9 REGISTRY
     Entered STN: 16 Nov 1984
ED
     Zirconium, tetrakis(2,4-pentanedionato-κ0,κ0')-,
CN
     (SA-8-11''11''1''')- (9CI) (CA INDEX NAME)
OTHER CA INDEX NAMES:
     2,4-Pentanedione, Zr deriv. (6CI)
CN
     Zirconium, tetrakis(2,4-pentanedionato) - (8CI)
CN
     Zirconium, tetrakis(2,4-pentanedionato-0,0')-, (SA-8-11''11''1''1'1'')-
CN
OTHER NAMES:
CN
     AC 150
     AKZ 970
CN
CN
     Nacem Zirconium
CN
     NSC 148120
CN
     NSC 4660
CN
     Orgatix ZC 150
     Tetraacetylacetonate zirconium
CN
CN
     Tetrakis (2,4-pentanedionato) zirconium
     Tetrakis (acetylacetonato) zirconium
CN
CN
     Tetrakis (acetylacetonato) zirconium (IV)
CN
     X 1044
CN
     ZC 150
CN
     Zirconium acetylacetonate
CN
     Zirconium tetrakis(2,4-pentanedionate)
CN
     Zirconium tetrakis(acetylacetonate)
CN
     Zirconium(IV) acetylacetonate
CN
     ZR 181
DR
     131553-53-2, 65137-05-5
MF
     C20 H28 O8 Zr
CI
     CCS, COM
LC
                   CA, CAOLD, CAPLUS, CASREACT, CHEMCATS, CHEMINFORMRX,
     STN Files:
       CHEMLIST, CIN, CSCHEM, DETHERM*, GMELIN*, IFICDB, IFIPAT, IFIUDB, MSDS-OHS, PIRA, PROMT, RTECS*, SPECINFO, TOXCENTER, USPAT2, USPATFULL
          (*File contains numerically searchable property data)
                       DSL**, EINECS**, TSCA**
     Other Sources:
          (**Enter CHEMLIST File for up-to-date regulatory information)
```



PROPERTY DATA AVAILABLE IN THE 'PROP' FORMAT

1135 REFERENCES IN FILE CA (1907 TO DATE)
29 REFERENCES TO NON-SPECIFIC DERIVATIVES IN FILE CA
1139 REFERENCES IN FILE CAPLUS (1907 TO DATE)
22 REFERENCES IN FILE CAOLD (PRIOR TO 1967)

```
80-09-1 REGISTRY
RN
ED
     Entered STN: 16 Nov 1984
     Phenol, 4,4'-sulfonylbis- (9CI) (CA INDEX NAME)
CN
OTHER CA INDEX NAMES:
     Phenol, 4,4'-sulfonyldi- (6CI, 8CI)
OTHER NAMES:
     1,1'-Sulfonylbis[4-hydroxybenzene]
CN
     4,4'-Bisphenol S
CN
CN
     4,4'-Dihydroxydiphenyl sulfone
     4,4'-Sulfonylbis[phenol]
CN
CN
     4,4'-Sulfonyldiphenol
     4-(4-Hydroxyphenylsulfonyl)phenol
CN
CN
     4-Hydroxyphenyl sulfone
CN
     Bis(4-hydroxyphenyl) sulfone
     Bis(p-hydroxyphenyl) sulfone
CN
     Bisphenol S
CN
CN
     BPS 1
CN
     BPS-N
     BPS-P
CN
CN
     BS 3
     BS 3 (phenol)
CN
CN
     Diphone A
CN
     Diphone C
     Diphone D
CN
CN
     Ex 1B
CN
     NSC 683541
CN
     NSC 8712
CN
     p,p'-Dihydroxydiphenyl sulfone
DR
     98388-00-2, 280144-23-2
MF
     C12 H10 O4 S
CI
     COM
LC
                  ANABSTR, BEILSTEIN*, BIOSIS, CA, CAOLD, CAPLUS, CASREACT,
     STN Files:
       CBNB, CHEMCATS, CHEMLIST, CIN, CSCHEM, CSNB, GMELIN*, IFICDB, IFIPAT,
       IFIUDB, MSDS-OHS, PIRA, PROMT, RTECS*, SPECINFO, TOXCENTER, USPAT2,
       USPATFULL
         (*File contains numerically searchable property data)
     Other Sources: DSL**, EINECS**, TSCA**
         (**Enter CHEMLIST File for up-to-date regulatory information)
```

DERWENT-ACC-NO:

1987-133430

DERWENT-WEEK:

198719

COPYRIGHT 2006 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE:

Epoxy! resin compsns. used to mfr. electric insulation

MAINIPC

N/A

material - comprising epoxide, silanol block poly-isocyanate cpds. and organic metal cpds.

PATENT-ASSIGNEE: TOSHIBA KK [TOKE]

PRIORITY-DATA: 1985JP-0214611 (September 30, 1985)

PATENT-FAMILY:

PUB-NO PUB-DATE LANGUAGE PAGES
JP 62074919 A April 6, 1987 N/A 008

APPLICATION-DATA:

PUB-NO APPL-DESCRIPTOR APPL-NO APPL-DATE

JP 62074919A N/A 1985JP0214611 September 30, 1985

INT-CL (IPC): C08G059/18, C08G06/00

ABSTRACTED-PUB-NO: JP 62074919A

BASIC-ABSTRACT:

Epoxy resin compsns. comprise (a) cpds. contg. epoxy gp(s) in mol., (b) silanol block polyisocyanate cpds., prepd. by reacting (b1) active isocyanate gp.-contg. organic isocyanate cpds. with (b-2) silanol cpds. in which aryl gp(s) has directly bonded to Si atom and (c) organic metal cpds.

Pref. active hydrogen-contg. cpds. (d) (phenol and aminetype cpds.) are added to compsns. in an amt. of 0.11.5 equiv. to 1 equiv. of epoxy gp. of (à. The amts. of (b) and (c) used are 130 pts. wt. (3-15 pts. wt.) and 0.001-10 pts. wt. (0.5-5 pts. wt.) to 100 pts. wt. of (a).

USE/ADVANTAGE - Used for the mfr. of electric insulation or casting materials, mouldings, laminated sheets, paints adhesives. The compsns. have fine curability and show various curing velocities depending on the heating temp. applied. The curing prods. have good heat resistance, mechanical properties and electric insulation.

CHOSEN-DRAWING: Dwg.0/0

TITLE-TERMS: POLYEPOXIDE RESIN COMPOSITION MANUFACTURE ELECTRIC INSULATE
MATERIAL COMPRISE EPOXIDE SILANOL BLOCK POLY ISOCYANATE COMPOUND
ORGANIC METAL COMPOUND

DERWENT-CLASS: A21 A81 A82 A85 G02 L03

CPI-CODES: A05-A01B; A05-G01B; A08-D04A; A08-D05; A12-A05C; A12-B01L; A12-E01; A12-S07A; G02-A02G; G03-B02E2; L03-A;

UNLINKED-DERWENT-REGISTRY-NUMBERS: 1047U

POLYMER-MULTIPUNCH-CODES-AND-KEY-SERIALS:

Key Serials: 0004 0032 0034 0035 0037 0202 0205 0224 0069 02311282 3183 1300 3077 1373 1601 1766 2001 2020 2022 2198 2199 2202 2207 2294 2299 3217 2300 2302 2303 2330 2441 2493 2511 2545 2551 2564 2600 2682 2718 2721 2737 2792 Multipunch Codes: 014 038 04 05- 06- 075 15- 150 169 177 199 20- 209 220 221 226 229 231 24- 250 26& 273 292 299 311 331 333 335 336 341 359 360 392 40 400

PAT-NO: JP362074919A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 62074919 A

TITLE: EPOXY RESIN COMPOSITION

PUBN-DATE: April 6, 1987

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

HIRAI, HISASHI FUJIEDA, SHINETSU YOSHIZUMI, AKIRA

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME COUNTRY TOSHIBA CORP N/A

APPL-NO: JP60214611

APPL-DATE: September 30, 1985

INT-CL (IPC): C08G059/18, C08G063/00

US-CL-CURRENT: 528/27

ABSTRACT:

PURPOSE: To obtain the titled composition whose curing rate can be controlled over a wide range and which is excellent in workability, by mixing an epoxy compound with a specified silanolblocked polyisocyanate compound and an organometallic compound.

CONSTITUTION: A silanol-blocked polyisocyanate compound (B) is obtained by reacting an active isocyanate groupcontaining organic isocyanate compound (e.g., 1,6-hexamethylene diisocyanate) with a silanol compound having at least one Si-bond aryl group, represented by formula I or II (wherein R<SB>1∼6</SB> are each H, Br, methyl or trifluoromethyl, R<SB>7∼9</SB> are each a 1∼3C alkyl, n is 1∼3 and land m are each 0∼2).

100pts.wt. compound (A) having at least one epoxy group in the molecule is mixed with 1∼30pts.wt. component B and 0.001∼10pts. wt. organometallic compound (C) (e.g., acetylacetonatoalumimm) and, optionally, a compound having 0.1∼1.5 equivalent of active hydrogen per equivalent of the epoxy group in component A.

COPYRIGHT: (C) 1987, JPO&Japio

19日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭62-74919

MInt Cl.4

識別記号

庁内整理番号

四公開 昭和62年(1987) 4月6日

59/18 C 08 G

63/00

N J·V NKB

6561 - 4 J7142-4J

未請求 発明の数 1 (全8頁) 審査請求

川崎市幸区小向東芝町1番地 株式会社東芝総合研究所内

会発明の名称

エポキシ樹脂組成物

创特 願 昭60-214611

20世 願 昭60(1985)9月30日

平 井 明 者

之 久

伊発 明 者 藤 枝 穳 79発 明 者 善

新 悦

章

川崎市幸区小向東芝町1番地 株式会社東芝総合研究所内

川崎市幸区小向東芝町1番地 株式会社東芝総合研究所内

川崎市幸区堀川町72番地

株式会社東芝 の出 頭 人

弁理士 津 国 竪 砂代 理 人

鄋

1. 発明の名称

5.5 g

エポキシ樹脂組成物

- 2. 特許請求の範囲
- (1) (a) 分子中に少なくとも1個のエポキシ· 基を存する化合物
- (b) 活性イソシアネート基を有する有機イソシ アネート化合物と少なくとも1個のアリール基が ケイ素原子に直接結合したシラノール化合物を反 応せしめたシラノールブロックポリイソシアネー 卜化合物
- (c)有機金属化合物

からなることを特徴とするエポキシ樹脂組成物。

- (2) 有概金属化合物が有機アルミニウム化合物 である特許請求の範囲第1項記載のエポキシ樹脂 組成物。
- (3) (a) ~ (c) の各成分に対して、さらに 活性水素を有する化合物を(a)成分中のエポキ シ基の1当量に対して 0.1~1.5 当量添加する特 許請求の範囲第1項記載のエポキシ樹脂組成物。

3. 発明の詳細な説明

(発明の技術分野)

本発明はエポキシ樹脂組成物に関し、更に詳し くは、広範囲に亘って硬化速度の制御が可能であ り、したがって作業性に優れ、強料、接着剤、電 気絶縁材料、注型材料、成形材料、積層板用の材 料として好適なエポキシ樹脂組成物に関する。

(発明の技術的背景とその問題点)

* エポキシ樹脂を硬化する方法には、例えばエポ キシ樹脂にBF。錯体、ジシアンジアミドなどを予 め配合しておき、使用時には必要に応じて加熱硬 化する方法や、各種のアミン化合物、カルボン酸 及びフェノール化合物のようないわゆる活性水素 を有する比較的高活性な硬化剤を使用時にエポキ シ樹脂に配合して室温下もしくは加熱して硬化す る方法など多種多様の方法がある。

これらの方法では一般にエポキシ樹脂の硬化速 度を制御するために必要な硬化促進剤が配合され る。通常は、第3級アミン化合物やイミダゾール 化合物である。

19、金属型的支撑,1917年,中国工作的支撑,2019年,1917年,1918年,1918年,1918年,1918年,1918年发现了一个大学工作的工作,19<mark>28年发展</mark>发展

しかしながら、これらの硬化促進剤を一旦樹脂 系に配合すると、いずれにしても硬化促進剤が働 き始め、その樹脂系は貯蔵安定性が欠如した状態 で存在したり又は硬化速度が早い状態で存在したり りして、その硬化速度が早い状態で存在した りで、硬化速度の制御が極めて困難であった。 ので、硬化速度の制御を使用する際の作業性を のことは、エポキシ樹脂を使用する際の作業性を 阻害すると同時に、その樹脂の適用分野を制限し てしまい、その改善が強く望まれていた。

(発明の目的)

本発明は上記の問題点を解消して、広い範囲に 亘って硬化速度を制御でき、したがって作業性が 優れ多くの用途に適用することができるエポキシ 樹脂組成物の提供を目的とする。

(発明の概要)

. .

/:-

· 1866年 1967 1966 1966

すなわち本発明は、

- (a) 分子中に少なくとも1個のエポキシ基を有する化合物
- (b) 活性イソシアネート基を有する有機イソシ アネート化合物と少なくとも1個のアリール基が

ケイ素原子に直接結合したシラノール化合物を反応せしめたシラノールブロックポリイソシアネー ト化合物

(c) 有概金属化合物

からなるエポキシ樹脂組成物に関する。

本発明の組成物の第1の必須成分である、少な くとも1個のエポキシ基を有する化合物としては、 次のようなものを例示することができる。

すなわち、ピスフェノールA型エポキシ樹脂、ールS型エポキシ樹脂、ール S型エポキシ樹脂、ールド型エポキシ樹脂、フェノールイ型エポキシ樹脂、フェノールイズラック型エポキシ樹脂、エック型エポキシ樹脂では、カールーボリーグリンジスリトールーボリーグリンジャールーボリーグリンジャールにより、大番によったないいとの胎肪族系エポキシ樹脂とエピクロルにドリンとのカルボン酸スのカルボン酸とエピクロルには、アールーボリーがある。

応によって得られるグリシジルエステル型エポキシ樹脂、スピロ現合有エポキシ樹脂、オルソーアリルーフェノールノボラック化合物とエピクロルヒドリンとの反応生成物であるグリシジルエーテル型エポキシ樹脂、ピスフェノール化合物とエピクロルヒドリンとの反応生成物であるグリシジルエーテル型エポキシ樹脂などである。

またエチレンオキシド、プロピレンオキシド、スチレンオキシド、シクロヘキセンオキシド、フェニルグリシジルエーテルなどの誘導体も必要に応じて用いることができる。

これらのエポキシ樹脂は単独でも、また2種以 上の混合物として用いてもよい。

第2の必須成分である(b)成分のシラノール ブロックポリイソシアネート化合物を合成する一 方の成分である活性イソシアネート基を有する有 機イソシアネート化合物としては、1.6-ヘキ サメチレンジイソシアネート、1.8-オクタメ

.

チレンジイソシアネート、1、12-ドデカメチ レンジイソシアネート、2, 2, 4ートリメチル ヘキサメチレンジイソシアネートの如きアルキレ ンジイソシアネート;3-イソシアネートメチル - 3、5、5 - トリメチルシクロヘキシルイソシ プネートレジクロペンチレジー 15.6 3. - ジイソジ アネート、シクロヘキシレン-1, 4-ジイソシ アネート、メチルー2.6-ジイソシアネートカ プロエート、ピス (2-イソシアネートエチル) フマレート、4ーメチルー1. 3ージイソシアネ ートシクロヘキサン、トランスピニレンジイソシ アネートの如き不飽和イソシアネート、4. 4-. メチレンーピス(シクロヘキシルイソシアネート)、 メタンジイソシアネート、N,N',N'-トリ ス(6-イソシアネートヘキサメチレン)ピウレッ ト、ピス(2-イソシアネートエチル)カーボネ - トの如きジイソシアネートの炭酸塩;脂肪族ポ リアミンから誘導された他の周知のイソシアネー ト類:トルエンジイソシアネート、キシリレンジ イソシアネート、ジアニシジンジイソシアネート、

the control of the first of the first of the first of the control of the first of the control of the same and the

4 . 4' -ジフェニルメタンジイソシアネート、 1-エトキシー2、4-ジイソシアネートベンゼ ン、1-クロル2,4-ジィソシアネートベンゼ ン、トリス(4-イソシアネートフェニル)メタ ン、ナフタレンジイソシアネート、フレオレイン ジイソシアネート、4. 4' -ピフェニルジイソ シアネートの如き芳香族イソシアネート;等およ びこれらの2畳体もしくは3畳体、フェニレンジ イソシアネート、3、3'ージメチルー4、4' - ピフェニルジイソシアネート、p - イソシアネ -トベンジルイソシアネート、テトラクロロー1, 3-フェニレンジイソシアネート、2、4、6-トリプロモー1、3-フェニレンジイソシアネー ト、ピス(2-イソシアネートエチル)ベンゼン、 3-イソシアネートメチルー3. 3. 5-トリメ チルシクロヘキシルイソシアネート、さらには 2 -イソシアネートエチルー6-イソシアネートカ プロエートなどとポリエーテルもしくはポリエス テルポリオールなどのプレポリマーの如き、ポリ イソシアネートとポリヒドロキシ化合物またはポ

リアミン化合物とから得られるプレポリマー等を 挙げることができる。さらに、上述した各種のジ イソシアネート化合物と他の化合物、例えば、ト リメチロールプロパン、ポリエーテル、ポリエス テルアミド、ジエチレングリコール等とのプロッ ク化合物を、有機イソシアネート化合物として使 用することもできる。

(b) 成分を合成する他方の成分である少なくとも1個のアリール基がケイ素原子に直接結合したシラノール化合物としては、次式;

$$\begin{array}{c|c}
R_3 & R_2 \\
R_4 & S.i & (0H)_4 - (m+n)_4
\end{array}$$

(式中、 $R_1 \sim R_5$ は同一であっても、異なっていてもよく、それぞれ水素原子、臭素原子、メチル基、トリフルオロメチル基、ピニル基を表わす。n は $1 \sim 3$ までの正の整数であり、m は、0 。 1 。

2を患わす)

で示される化合物、または次式:

$$\begin{pmatrix}
R_7 \\
R_8 - C - O - O \\
\vdots \\
R_9
\end{pmatrix}$$
Si - (OH) 4 - (2+n)

(式中、 $R_1 \sim R_2$ は同一であっても異なっていてもよく、それぞれ炭条数 $1 \sim 3$ のアルキル基を表わす。n は $1 \sim 3$ までの正の整数、 2 は 0 、 1 、 2 を表わす)

で示される化合物を使用することができる。この ような一般式で示される化合物の具体例としては、

AF Northwester for the following text countries from the contract of the state of the properties and personal

で示される化合物等を挙げることができる。

活性イソシアネート基を有する有機イソシアネート化合物と、少なくとも1個のアリール基がケイ素原子に直接結合したシラノール化合物を反応させ、シラノールブロックポリイソシアネート化合物を合成する方法は特に限定されないが、例だば、メチルエチルケトン、アセトン、トルエン、キシレン、テトラヒドロフラン等の溶媒の存在下、約75~90℃に加熱することにより行われる。

このシラノールプロックポリイソシアネート化合物は、1種以上で使用することができ、その配合量は、(a)成分100重量部に対して1~30重量部、好ましくは3~15重量部である。

第3の必須成分である有機金属化合物としては、 アルミニウム、チタン、クロム、ジルコニウム、 網、鉄、マンガン、ニッケル、バナジウム、コバ ルトなどの金属に、各種の有機基が直接結合して いるものや各種の錯体を挙げることができる。

とりわけ有機アルミニウム化合物は有用である。 具体的には、メトキシ基、エトキシ基、イソプロ

The second of the

ポキシ基などの炭素数1~10個のアルコキシ基 :アセトキシ基、ステアロイル基、ブチリルオキ シ基、プロピオニルオキシ基、イソプロピオニル オキシ基等のアシルオキシ基;フェノキシ基、 p ーメチルフェノキシ基等のアリールオキシ基;な どで有する化合物、およびアセデルアセドン、ト リフルオロアセチルアセトン、ペンタフルオロア セチルアセトン、エチルアセトアセテート、サリ チルアルデヒド、ジェチルマロネートなどを配位 子として有する錯体を挙げることができる。

これらの有機金属化合物は、それぞれ単独で又は2種以上を適宜混合して用いてもよく、またその添加配合量は、(a)成分100重量部に対して、0.001~10重量部、好ましくは 0.5~5重量部である。

(a) ~ (c) 成分からなる本発明の組成物に は、必要に応じて活性水素を有する化合物を添加 することもできる。

活性水業を有する化合物としては、フェノール 系化合物、アミン系化合物、イミド系化合物、ア

The the tenter of the control of the

ミド系化合物、チオフェノール系化合物、カルボン酸系化合物などを挙げることができる。

これら化合物のうち、フェノール系化合物、アミン系化合物はとくに有用なものであり、とりわけ、アリール基に-OH基、-NH ≥ 基、=NH 基が直接結合した化合物は有効である。

 エニルエーテル、4.4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、4.4'ージヒドロキシー2.2'ジメチルジフェニルエーテル、4.4'ージヒドロキシジフェニルエタン、4.4'ージヒドロキシジフェニルケトン、2ーアリルフェノール、2ーアリルクレゾールなどでありその外に前記フェノール系化合物とホルマリン、アセトアルデヒドなど各種アルデヒド化合物との反応によって得られるフェノール誘導体が挙げられる。これらフェノール化合物は単独もしくは2種以上の混合系で用いることができる。

また、アミン系化合物としては、フェニレンジアミノジフェニルメタン、ジアミノジフェニルメタン、ジアミノジフェニルスルホン、ジアミノジフェニルサルファイド、及びこれらのハロゲンもしくはアルキル置換体からなる芳香族アミン化合物や、アニリンもしくはアニリン誘導体とアルデヒドとの反応によって得られる各種アミン化合物が挙げられる外、水酸基とアミノ基を一分子中に有するアミノフェノール誘導体を挙げ

ることができる。

上記したこれら活性水素を有する化合物の配合 量は、第1の必須成分であるエポキシ化合物1当 量に対して通常 0.1~1.5 当量であり、好ましく は 0.5~1.2 当量である。

さらに、本発明の組成物には必要に応じて、硬 化剤、充填剤、離型剤、カップリング剤、顔料等 を添加することもできる。

(発明の実施例)

以下、実施例を掲げ本発明をさらに群述する。 実施例 $1 \sim 6$

エピコート828(商品名、シェル社製、エポキン当量189)98gにトリスアセチルアセトナトアルミニウム2gを加え、85℃に加熱して均一な倒脂液を関製した。これをA液とする。同様にエピコート828 9 7gに、トリメチロールプロパンとTDI-80を反応させて得られたブロック共重合体に、キシレンの存在下、80~85℃でトリフェニルシラノールを反応させて得られたシラノールブロックポリイソシアネート6

gを加え、80℃に加熱して均一な樹脂液を腐製した。これをB液とする。

これらA液、B液を室温下で3ヶ月間放置した。それぞれの樹脂液の粘度上昇は認められなかった。つぎの、このA液とB液を混合し、これに更にピズフェノールA、ピズフェノールS、ピスフェノールS、ピスフェノールS、ピスフェノールS、ピスフェノールS、ピスフェールSのBを第1表のように配合し、得られた樹脂液を表示の温度に保持した熱板上に置いてゲル化に要する時間を測定した。結果を第1表に示した。

実施例7~12

実施例 1 及び実施例 4 の各 A 液に用いたトリスアセチルアセトナトアルミニウム 2 gに代えて、それぞれ同量のTi、Cr、2rのアセチルアセトナト錯体をエピコート 8 2 8 g 8gに配合して A - 1 (Ti)液、 A - 2 (Cr)液、 A - 3 (2r)液を調製した。これらの液はいずれも室温下で 3 ケ月放置しても粘度上昇は認められなかっ

(1) 特别的人工专业和特别的企业实际

t.

ra il simentalistico e esperanti

これらの液を第1衷のA液に置きかえて、第2 衷に示した6種類の問題組成物を调製し、それら につき、160℃におけるゲル化時間を測定した。 その結果を一括して第2衷に示した。

実施例13~16

第3表に示す各成分を第4表に示す組成で配合し、本発明の組成物を得た。この組成物を、175でで3分間加熱した後、さらに175でで8時間加熱、硬化させ試験片とした。この試験片を用い、下記の各試験を行った。結果を第4表に示す。

線膨張係数、ガラス転移点、体積抵抗率の各試験は、JIS K-6911による。パンペーションクラックおよびAℓスライドは、それぞれ冷熱サイクル(-65℃→室温→200℃)60~後における試験片に生じたPSGクラックの発生率を、または、6mm×6mmの試験片の最外側のAℓ配線のずれ幅を、顕微鏡で観察した。粘度は175℃における値を高化フローテスター(島津製作所製)により測定した。

(発明の効果)

以上説明したとおり、本発明組成物は、その硬化性が良好で、加熱温度の選択により、硬化速度の制御が可能である。さらに、得られる硬化物の耐熱性、機械的特性、電気絶縁性において優れており、その工業的価値は極めて大である。

98 I 38

	樹脂組成物の組成 (重量部)												
	活性水素を有する化合物								各種皮におけるゲル化時間 (砂)				
	A液	B液	ピスフェ ノールA	ピスフェ ノールS	ピスフェ ノール K	DAM	DDE	DDS	120 °C	140°C	160 °C	180℃	200 °C
実施例1	5	5	6	_	_	_	_	-	> 500	110	47	30	16
実施例 2	5	5	_	6.5	_		_		> 500	45.0	21.5	10.8	5.0
実施例3	5	· 5	_	_	6.2	_	-	· <u>-</u>	> 500	60.4	35.0	18.4	9.2
实施例 4	5	5	_	_		5.2			31	15.5	8.0	4.4	
実施例 5	5	5		_	÷	_	6.2		25	14.0	8.3	5.5	_
実施例 6	5	5	_	_	_			5.2		_	_	112	45
比較例1	1 0	_	6						_		_	> 300	150
比较例 2	_	1 0	6	_	-				_	_	_		理化せず
比較例3	1 0	_	_	_		5.2					> 400	180	80
比较例 4	_	1 0	_	_	_	5.2	_	_	_		> 400	181	82

and the conference of the control of the control of the control of the party of the control of t

第 2 表

							活性水素を有する化合物		160でにおけるゲル化	
9	A-1 (Ti) %	E A-2	(Cr) 液	A-3	(Zr) 液	B液	ピスフェノールA	DAM	時間(秒)	
実施例7	. 5		_		-	5	6.0	_	7 6	
実施列8	_		5			5	8.0	_	1 2 5	
実施例9	_		_		5	5	6.0	-	1 2 0	
実施例10	5		_		-	5	. –	5.2	1 4	
実施例11	_		5		_	5	_	5.2	2 7	
実施例12	_				5	5	· <u>-</u>	5.2	2 5	

第3表

略	称	内	容					
エポキシ松原	a A	oークレゾールノボラックエボキシ樹脂						
エポキシ機	B	臭素化フェノールノボラックエポキシ樹脂						
フェノール	出脂	フェノールノボラック樹脂						
充填剂		溶融シリカ粉						
離型剤		カルナバワック+ルバックス						
カップリング	州	ァーグリシドキシプロピルトリエトキシシラン						
餅料		カーボンブラック						
對地助剂		三酸化アンチモン						
硬化被媒	A	トリスアセチルアセト	ナトアルミニウム					
硬化触媒	В	トリフェニルシラノーバ	レブロックポリイソシアネート					
硬化触媒	С	トリフェニルホスフィン						

and the state of the contract of the state o

第4表

		3	実 2	ie 64		
	比較例	1 3	1 4	15	16	
エポキシ樹脂 A	16.0	22.8	21.6	20.4	19.8	
エポキシ樹脂 B	2.3	2.3	2.3	2.3	2.3	
フェノール抵脂	8.5	_	1.2	2.4	3.0	
充填剂	70	70	70	70	70	
料型剤	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	
カップリング剤	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	
餌料	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	
難燃助剂	1.8	1.8	1.8	1.8	1.8	
硬化触媒 A	_	0.5	0.5	0.5	0.5	
В	-	1.5	1.5	1.5	1.5	
С	0.3	_	ł	_	_	
被影響[編数 (1)/で)	2.0 ×10 ⁻⁵	1.9 ×10 ⁻⁵	1.9 ×10 ⁻⁵	1.9 ×10 ⁻⁵	1.9 ×-5	
ガラス転移点 (t)	165	160	157	153	150	
体积低位率, 150°C	1.5 ×10°	4.5 ×10 ⁴	3.6 ×10*	3.2 ×10°	2.5 ×10°	
パシベーション クラック (%)	70	3	3	5	5	
A & スライド(µョ)	2.5	0.8	1.0	1.0	1.0	
粘度 (175 字)	325	120	137	142	145	

i (k.). Bet i de la element Bette e em element en 1991 her kun tzen i elemente estatut a**zalen**gen, zoe etz gan angelen gu